# PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2000-044204

(43) Date of publication of application: 15.02.2000

(51)Int.CI.

CO1B 3/58 B01J 21/16

B01J 23/42

(21)Application number: 10-213684

(71)Applicant:

MATSUSHITA ELECTRIC IND CO LTD

(22)Date of filing:

29.07.1998

(72)Inventor:

TAGUCHI KIYOSHI

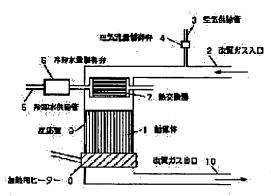
TOMIZAWA TAKESHI **UKAI KUNIHIRO** HONDA KIMIYASU

## (54) HYDROGEN PURIFYING DEVICE

#### (57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To oxidize and remove carbon monoxide with high selectivity and to stably operate temp. control by providing a catalyst layer on the downstream side of the supply part of a reformed gas and the supply part of an oxygen- contg. gas providing a cooling means on the upstream side of the catalyst with and providing a heating means on the downstream side of the catalyst.

SOLUTION: When a fuel is reformed with steam, the concn. of carbon monoxide increases. When a fuel is reformed at  $\leq 300^{\circ}$  C such as methanol, the concn. of carbon monoxide becomes about 1%. This reformed gas is introduced through a reformed gas inlet 2 of a hydrogen purifying device. Since a reformed gas of methane or natural gas contains carbon monoxide by ≥ 10%, the gas is reacted with steam by a modified catalyst to convert carbon monoxide into carbon dioxide and hydrogen and to decrease the concn. of carbon monoxide to  $\leq 1\%$ . Then the gas is introduced through the reformed gas inlet 2. Air is introduced through and air supply tube 3 and reacted in the catalyst layer 1 to oxidize the carbon monoxide in the reformed gas. The reformed gas mixed with air is cooled to the activating temp. of the catalyst by a heat exchanger 7, and the gas temp. is gradually increased as it goes to the downstream side.



# **LEGAL STATUS**

[Date of request for examination]

04.06.2002

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

(19)日本国特許庁 (JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2000-44204

(P2000-44204A)

(43)公開日 平成12年2月15日(2000.2.15)

(51) Int.Cl.7		識別記号	FΙ	. •		テーマコード(参考)
C01B	3/58		C01B	3/58		4G040
B01J	21/16		B01J	21/16	M	4G069
	23/42			23/42	M	

# 審査請求 未請求 請求項の数13 OL (全 8 頁)

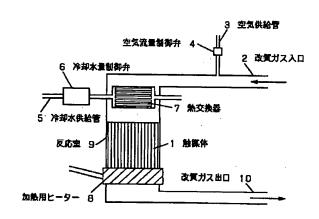
(21)出願番号	特願平10-213684	(71) 出願人	000005821	
			松下電器産業株式会社	
(22)出顧日	平成10年7月29日(1998.7.29)		大阪府門真市大字門真1006番地	
		(72)発明者	田口 清	
			大阪府門真市大字門真1006番地 松下電器	
			産業株式会社内	
	•	(72)発明者	富澤 猛	
			大阪府門真市大字門真1006番地 松下電器	
			<b>産業株式会社内</b>	
		(74)代理人	100078204	
			弁理士 掩本 智之 (外1名)	
			最終頁に続く	

# (54) 【発明の名称】 水素精製装置

### (57)【要約】

【課題】 二酸化炭素と微量の一酸化炭素を含み、水素を主成分とする改質ガス中の一酸化炭素を高効率、かつ安定に酸化除去すること。

【解決手段】 改質ガスの流れ方向に対して触媒体の上流側に、触媒体もしくは改質ガスを冷却する冷却手段を備えるとともに、触媒体下流部を加熱する加熱手段を有する。



#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 水累ガスを主成分とし二酸化炭素と一酸化炭素とを含有する改質ガスの供給部と、酸素含有ガスの供給部と、前記改質ガスの供給部と前記酸素含有ガスの供給部との下流側に具備した触媒体と、前記改質ガスの流れ方向に対して前記触媒体の上流側に備えた前記触媒体もしくは前記改質ガスを冷却する冷却手段と、前記触媒体の下流部を加熱する加熱手段とを有することを特徴とする水素精製装置。

【請求項2】 触媒体は、上流側と下流側とを別種の触 10 媒で構成し、下流側の触媒が上流側の触媒よりも低温で活性を有することを特徴とする請求項1記載の水素精製装置。

【請求項3】 触媒体を複数箇所に配列し、前記触媒体に対し、空気供給部を個々に設置したことを特徴とする 請求項1または2記載の水素精製装置。

【請求項4】 触媒体は、ハニカム構造もしくは連通孔 を有する発泡体構造の担体基材に触媒を担持したことを 特徴とする請求項1、2または3記載の水素精製装置。

【請求項5】 担体基材は、金属基材であることを特徴 20 とする請求項4記載の水素精製装置。

【請求項6】 加熱手段は、改質ガス中の一酸化炭素、水素、及び酸素含有ガス中の酸素との反応熱を用いることを特徴とする請求項1、2、3、4または5記載の水素精製装置。

【請求項7】 触媒体の下流部温度を上流部よりも高温にすることを特徴とする請求項1、2、3、4、5または6記載の水素精製装置。

【請求項8】 酸素含有ガスの供給量を、触媒体の温度 上昇に対応して変化させることを特徴とする請求項7記 30 載の水素精製装置。

【請求項9】 触媒体を反応室内に設置し、前記触媒体とは隔壁を介して近接もしくは密着した場所に改質ガス流路を設置し、冷却手段を通過する前の改質ガスを、前記触媒体の下流部の加熱に用いることを特徴とする請求項1、2、3、4または5記載の水素精製装置。

【請求項10】 触媒体を通過する改質ガスと、冷却手段を通過する前の前記改質ガスの流れが互いに対向する構成とした請求項9記載の水素精製装置。

【請求項11】 触媒体を通過する前の改質ガス流路の外周部に、反応室を設置したことを特徴とする請求項9または10記載の水素精製装置。

【請求項12】 管状構造を有する反応室内部に触媒体を設置し、前記反応室の外周部に、冷却手段を通過する前の改質ガスの流路を設置したことを特徴とする請求項10または11記載の水素精製装置。

【請求項13】 複数の反応室を並列に接続したことを 特徴とする請求項12記載の水素精製装置。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、燃料電池等の燃料 に用いる水素を主成分とし、二酸化炭素と微量の一酸化 炭素を含有する改質ガス中の一酸化炭素除去する水素精

[0002]

製装置に関する。

【従来の技術】燃料電池は水素源として、炭化水素もし くはアルコールの改質によって得られる改質ガスを用い る。燃料電池のうち、100℃以下の低温で動作する固 体高分子型燃料電池は、電極に用いる白金触媒が改質ガ スに含まれる一酸化炭素によって被毒される。白金触媒 が被毒されると、燃料電池の発電効率が著しく低下する ため、一酸化炭素を100ppm以下、好ましくは10 ppm以下に除去する必要がある。そこで改質ガスに酸 素含有ガスを混合し、一酸化炭素を選択的に酸化する触 媒を用い、大過剰の水素中に含まれる微量の一酸化炭素 を除去する方法がとられる。一酸化炭素を効率よく除去 するためには、触媒を最適温度に保持する必要がある が、改質ガスは一酸化炭素選択酸化反応の最適温度より も高温であるため、通常、一酸化炭素を選択酸化する触 媒に供給する前に冷却し、最適温度に調節する必要があ った。

[0003]

【発明が解決しようとする課題】改質ガス中の一酸化炭素を選択酸化する反応では、酸素量を一酸化炭素量と同じか数倍程度とする。このとき、改質ガス中に多量に存在する水素の酸化に、酸素が消費されてしまうと、酸素不足の分だけ一酸化炭素が反応せずに排出される。このとき、反応温度が低温になるほど一酸化炭素の酸化に使用される酸素の割合は高くなる。しかし、一酸化炭素の酸化が可能な触媒活性化温度以下になると、一酸化炭素が反応せずに排出される。そこで、一酸化炭素が反応し、かつ水素の反応があまり起こらない温度領域に触媒温度を制御する必要がある。

【0004】最も一酸化炭素を効率よく酸化できる温度は、一酸化炭素の反応が起こる低温限界の温度である。しかし、一酸化炭素の選択酸化触媒の温度制御を、供給する改質ガスもしくは触媒体の冷却のみでに制御した場合、わずかに温度が低下しただけで、膨大な一酸化炭素が排出される。このため、改質ガスの流量や触媒体の温度変動を考慮して、低温限界よりも数℃から数十℃程度高い温度領域で制御する。これにより従来の方法では、一酸化炭素酸化の選択率が低いものであった。

[0005]

【課題を解決するための手段】本発明はこのような水素精製装置の課題を考慮し、一酸化炭素を高い選択率で酸化除去でき、かつ温度制御が容易で安定に動作する水素精製装置を提供することを目的とする。そのため、本発明の水素精製装置は、水素ガスを主成分とし二酸化炭素と一酸化炭素とを含有する改質ガスの供給部と、酸素含50有ガスの供給部と、前記改質ガスの供給部と前記酸素含

有ガスの供給部との下流側に具備した触媒体と、前記改質ガスの流れ方向に対して前記触媒体の上流側に備えた前記触媒体もしくは前記改質ガスを冷却する冷却手段と、前記触媒体の下流部を加熱する加熱手段とを有することを特徴とする水。

【0006】とのとき、触媒体は、上流側と下流側とを 別種の触媒で構成し、下流側の触媒が上流側の触媒より も低温で活性を有するととが有効である。

【0007】また、触媒体を複数箇所に配列し、前記触 媒体に対し、空気供給部を個々に設置したことが有効で ある。

【0008】また、触媒体は、ハニカム構造もしくは連通孔を有する発泡体構造の担体基材に触媒を担持したことが有用である。

【0009】このとき、担体基材は、金属基材であることが有用である。また、加熱手段は、改質ガス中の一酸 化炭素、水素、及び酸素含有ガス中の酸素との反応熱を 用いることが有効である。

【0010】このとき、触媒体の下流部温度を上流部よりも高温にすることが有効である。また、酸素含有ガス 20の供給量を、触媒体の温度上昇に対応して変化させることが有効である。

【0011】また、触媒体を反応室内に設置し、前記触媒体とは隔壁を介して近接もしくは密着した場所に改質ガス流路を設置し、冷却手段を通過する前の改質ガスを、前記触媒体の下流部の加熱に用いることが有効である。

【0012】このとき、触媒体を通過する改質ガスと、 冷却手段を通過する前の前記改質ガスの流れが互いに対 向する構成とした。

【0013】また、触媒体を通過する前の改質ガス流路の外周部に、反応室を設置したことを特徴とする。

【0014】さらに、管状構造を有する反応室内部に触媒体を設置し、前記反応室の外周部に、冷却手段を通過する前の改質ガスの流路を設置したことを特徴とする。

【0015】また、複数の反応室を並列に接続したこと を特徴とする。

[0016]

【実施の形態】上記の課題を解決するために、本発明の 水素精製装置では、改質ガスの流れ方向に対して触媒体 40 の上流側に触媒体もしくは改質ガスを冷却する手段を備 えるとともに、触媒体の下流部を加熱する手段を有する ことを特徴としている。また、触媒体下流部の加熱に一 酸化炭素と水素の酸化熱、もしくは冷却前の改質ガスを 加熱に用いることを特徴としている。

【0017】本発明によると、一酸化炭素選択酸化触媒 を安定して動作させることができるとともに、温度制御 が著しく容易になる。

【0018】以下、本発明の実施の形態について、図面を参照して説明する。

(実施の形態1)図1は本発明の第1の実施の形態である水素精製装置の構成略図である。図1において、1は触媒体、2は改質ガス入口、3は空気供給管、4は空気流量制御弁、5は冷却水供給管、6は冷却水量制御弁、7は熱交換器、8は加熱用ヒーター、9は反応室、10は改質ガス出口である。

【0019】次に本実施の形態の動作と特性について説明する。燃料を水蒸気改質した場合、一酸化炭素濃度は反応温度が高くなるほど上昇する。メタノールの様に300℃以下で改質する場合には、一酸化炭素濃度は1%程度となるため、改質ガスを直接改質ガス入口2から導入する。一方、反応に600℃程度の温度を要するメタン、もしくは天然ガスの改質ガスは、水性ガスシフト反応の平衡から一酸化炭素を10%以上も含んでいるため、変成触媒により水蒸気と反応させ二酸化炭素と水素に転換し、このように一酸化炭素濃度を1%以下に低減してから、改質ガス入口2から導入する。

【0020】改質ガス中の一酸化炭素を酸化するためには、空気供給管3より空気を導入し、触媒体1で反応させる。空気量が少ないと一酸化炭素が充分反応せず、逆に空気量が多いと水素の消費量が多くなるため、体積比で一酸化炭素の1~3倍の酸素が含まれるように、空気流量制御弁4で供給する空気量を調節する。空気を混合した改質ガスは熱交換器7で触媒の活性化温度すなわち一酸化炭素への触媒活性が急減し始める温度、もしくはそれ以下まで冷却され、触媒体1に供給される。

【0021】ととで、触媒体1には、白金をアルミナに担持したものをセラミックハニカムにコーティングして用いており、図2の様な特性を示す。すなわち、改質ガ30 ス中の一酸化炭素は水素よりも低温で反応するため、触媒温度を低温にするほど排出される一酸化炭素濃度が低下する。さらに温度を低下させると、触媒の活性化温度を下回るため、一酸化炭素も反応しなくなり、排出される一酸化炭素濃度は急増する。

【0022】触媒体1の上流部を熱交換器7の冷却作用で触媒の活性化温度付近、もしくは活性化温度以下になるようにしてむり、下流部に行くに従って温度が上昇するように触媒体1の温度を制御してあるため、触媒体1上に、一酸化炭素が最も効率よく反応する温度の帯域を作ることができる。こうして、固体高分子型燃料電池の特性を低下させない濃度である数ppmレベルまで改質ガス中の一酸化炭素を低減することができる。このとき、改質ガスや冷却装置に多少の温度変動があっても一酸化炭素が最も効率よく反応する温度の帯域の位置が上流側もしくは下流側に移動するだけで、安定に一酸化炭素を除去することができる。

【0023】本実施の形態では、酸素含有ガスとして空気を用いたが、純酸素を用いると改質ガスの水素濃度の低下が窒素を含まない分だけ緩和され、後に接続する燃料電池の発電効率は上昇する。しかしながら、通常空気

を用いた方がコスト的には有利である。

【0024】また、本例では触媒体1の加熱に電気ヒーターを用いたが、一酸化炭素、及び水素の酸化熱を用いて、触媒体1の下流部の加熱手段としてもよい。触媒体1を通過する改質ガスの流量、空気の割合を調節し、一酸化炭素と水素の酸化熱を用いることによって、電気ヒーターなどを用いることなく、もしくは最小限のヒーター加熱で、触媒体1の温度分布を最適にすることができる。

【0025】また、空気量に比例して、CO、水素の酸 10 化熱が増えるので、空気量を調節するととで、触媒体 1 の温度を適切な状態に保つこともでき、この方法で、より安定に触媒体 1 を機能させることができる。

【0026】また、触媒体1の担体基材にコージェライトハニカムを用いたが、金属基材を用いてもよい。担体基材に金属基材を用いることによって、反応熱を速やかに逃がすことができるため、一酸化炭素と水素の酸化熱による温度上昇の抑制が可能である。従って、触媒体1の単位体積あたりの改質ガス処理量を上げることができるとともに、負荷変動による反応熱増減の影響も緩和され、安定な特性が得られる。

【0027】(実施の形態2)本発明の第2の実施の形態について説明する。本例の水素精製装置は図3に示すように、管状の反応室18の内部にハニカム形状の触媒体11を設置し、反応室18の外側に改質ガスの流路を設け、触媒体11の下流部と接する改質ガス流路の壁面には熱交換用フィン20が設けてあるものであり、作用効果の大部分は実施の形態1と類似である。したがって異なる点を中心に本例を説明する。

【0028】図3は本例の断面構成図である。触媒体1 30 1の下流部の周囲側壁に近接して熱交換用フィン20を設けることにより、触媒体11の下流部を加熱することができるとともに、改質ガスを冷却でき、熱交換器17での冷却が容易になる。また、改質ガスの流路が触媒体11を保温するため、触媒体11の中心部と外周部の温度分布が均一化され、効率よく一酸化炭素の酸化を行うことができる。また、触媒体11を通過する改質ガスと、熱交換器17を通過する前の改質ガスの流れが対向するように構成しているため、高温の改質ガスが触媒体1の下流部と熱交換し、冷却された改質ガスが触媒体1の下流部と熱交換し、冷却された改質ガスが触媒体1の下流部と熱交換し、冷却された改質ガスが触媒体上、流部の側面を通過するため、触媒体1の上流部温度を低く、下流部温度を高くでき、一酸化炭素の選択酸化に対して最適な温度分布にすることができる。

【0029】本例では、反応室18が1本である例を示したが、反応室18を複数設けることもできる。反応室18を複数設けることによって、改質ガスとの熱交換の効率を高めることができ、また、大容量化にも対応できるものである。

【0030】(実施の形態3)本発明の第3の実施の形態である水素精製装置について説明する。本例は図4に 50

示すように、管状の改質ガス流路の外周に反応室28を設け、反応室28の内部にハニカム形状の触媒体21を設置し、触媒体21の下流部と接する改質ガス流路の壁面には熱交換用フィン30が設けてあるものであり、作用効果の大部分は実施の形態2と類似である。したがって異なる点を中心に本例を説明する。

【0031】図4は本例の水素精製装置の断面構成図である。触媒体21の下流部と近接する改質ガス流路の壁面に熱交換用フィン30を設けることにより、触媒体21の下流部を加熱することができるとともに、改質ガスを冷却でき、熱交換器27での冷却が容易になる。また、改質ガスの流量を大きくする場合など、一酸化炭素と水素の酸化熱による温度上昇が大きい場合には、時として熱交換器による冷却だけでは不足する場合がある。反応室38の外周部から放熱させる構成とすることにより、触媒体21の温度上昇を抑制することができるため、改質ガスの流量を増加させて負荷を大きくした場合にも対応できるものである。

【0032】(実施の形態4)本発明の第4の実施の形態について説明する。本例の水素精製装置は図5に示すように、反応室40の内部にハニカム形状の第一触媒体31と、第一触媒体31の下流側に第二触媒体32を設置するものであり、作用効果の大部分は実施の形態1と類似である。したがって異なる点を中心に本実施の形態を説明する。

【0033】図5は本実施例の水素精製装置の断面構成図である。一酸化炭素選択触媒は触媒に含まれる貴金属種、担体の種類などによって機能する温度領域が異なる。第一触媒体31には高温用触媒を用い、第二触媒体32には低温用触媒を用いる。具体的には第一触媒体31に白金をゼオライトに担持したものを用い、第二触媒体32に白金をアルミナに担持したものを用いた。

[0034] 図6に示したように、第一触媒体31に用いている高温用触媒は、高温では一酸化炭素を高選択率で酸化し、低温では反応せず一酸化炭素とともに未反応の酸素を通過させる。したがって、高温では第二触媒体32に酸素が供給されないため、全く反応に関与しない。一方、低温では一酸化炭素と酸素が第一触媒体31を通過するため、第二触媒体32が主に機能し一酸化炭素を除去することができる。また、第二触媒体32での反応熱によって、第一触媒体31の下流部を加熱でき、第一触媒体31の温度分布を最適な状態にすることができる。このように、異なった温度領域で機能する複数の触媒体を配列することにより、広い温度範囲で触媒体を機能させることができるものである。

【0035】本例では、2個のハニカム形状の触媒体を配列した例を示したが、3個以上の触媒体を配列してもよい。数多くの触媒体を配列することにより、広い温度範囲で効率よく一酸化炭素を除去することができる。

【0036】また、第一触媒体31と第二触媒体32を

分離せず、一体化した構成にしてもよい。一体構成する ことにより、特にペレット状の触媒体を用いたときに、 装置への組み込みが容易になる。

【0037】また、第二触媒体32に一酸化炭素を水素と反応させてメタン化する触媒を用いてもよい。第一触媒体31で酸素をすべて消費する温度に制御した場合、残留した一酸化炭素は、酸素が無いため第二触媒体32で酸化することはできない。第二触媒体32に一酸化炭素をメタン化する触媒を用いることにより、一酸化炭素を水素と反応させてメタンに転換することができる。ま 10た、一酸化炭素のメタン化反応は、一酸化炭素選択酸化反応よりも高温で進行しやすいため、本実施例のように第二触媒体の下流部に加熱用ヒーター39を設置することが好ましい。

【0038】(実施の形態5)本発明の第5の実施の形態について説明する。本例の水素精製装置は図7に示すように、反応室62の内部にハニカム形状の第一触媒体51と、第一触媒体51の下流側に第二触媒体52を設置し、第一触媒体51と第二触媒体52の間に第二空気供給管55を設置したものであり、作用効果の大部分は20実施の形態1と類似である。したがって異なる点を中心に本実施例を説明する。

【0039】図7は本例の水素精製装置の断面構成図である。第一触媒体51には低温用触媒を用い、第二触媒体52には高温用触媒を用いる。第一触媒体51で反応による温度上昇が大きい場合、時として一酸化炭素酸化の選択性が低下する。このため、第二触媒体52と第二空気供給管55を設け、第一空気供給管54からの第一触媒体51への空気供給を減らし、第一触媒体51での温度上昇を抑制する。これによって、効率よく一酸化炭 30素を除去することができる。

【0040】大部分の一酸化炭素は第一触媒体51で除去できる。しかし、空気供給量を減らすことによって、排出される一酸化炭素濃度が、空気供給量を減らさない場合に比べて多少増加する。とのため、第二触媒体52に残った一酸化炭素に対応する量の空気を供給し、残りの一酸化炭素を除去する。第一触媒体51で温度上昇が抑制された分だけ一酸化炭素酸化の選択率は向上するため、第一触媒体51と第二触媒体52に対する必要な空気の総量は減少する。また、第二触媒体52への酸素含40有ガスの供給量が少なく、酸化熱による温度上昇が小さいため、第二触媒体52を最適温度に保つには、加熱用ヒーター61で加熱する。このようにして、効率よく安定に一酸化炭素を除去することができる。

【0041】本例では、第一触媒体51に低温用触媒を用い、第二触媒体52に高温用触媒を用いたが、逆に第一触媒体51に高温用触媒を用い、第二触媒体52に低温用触媒を用いてもよい。第一触媒体51に高温用触媒を用いるととによって、熱交換器60における冷却負荷を減らすことができる。また、第二触媒体52に低温用

触媒体を用いることによって、第一触媒体51から第二 触媒体52の間での放熱による温度低下が大きい場合で

も、一酸化炭素を効率よく除去することができる。 【0042】以上、本発明について、メタン改質ガス、 及びメタノール改質ガスを用いた水素精製装置に実施し た例で説明したが、本発明はこれに限定されるものでは ないことは勿論である。すなわち、以下のような場合も

【0043】本実施の形態では、プロパン、ブタンなど、他の気体系炭化水素燃料でも、ガソリン、灯油などの液体系炭化水素燃料の改質ガスでもよい。

【0044】また、触媒体には、主として白金をアルミナに担持したものを触媒として用いたが、一酸化炭素に対して選択的に酸化反応を行うことができる触媒であれば、ロジウム、ルテニウムなど、他の貴金属や、これらを複合化させた触媒、またはペロブスカイト構造をもつ遷移金属複合酸化物などを用いてもかまわない。また、アルミナの代わりにシリカアルミナやゼオライトなどを用いてもかまわない。また、場合によっては一酸化炭素を選択的にメタン化する触媒を用いてもよい。

【0045】また、触媒体1の形状はハニカム形状としたが、改質ガスが効率よく触媒に接触し、圧力損失があまり大きくならない形状であれば、球状でもペレット状のものでもよい。

【0046】また、改質ガスの冷却には水を流通させて 熱交換させる方法を用いたが、温度によって必要であれ ば沸点の高いエチレングリコールのようなオイル状物 質、もしくはこれらの混合液を流通させてもかまわな い。また、改質部へ供給する気体を用い、改質原料ガス の予熱に用いてもかまわない。

[0047]

本発明に含まれる。

【実施例】(実施例1)白金を担持したアルミナを直径 50mm、長さ100mmのコージェライトハニカムに コーティングして触媒体1を作製した。との触媒体1を 図1に示す水素精製装置の反応室9の中に設置し、一酸 化炭素1%、二酸化炭素を15%、水蒸気15%、残り が水素である改質ガスを、改質ガス入口2より、毎分1 0リットルの流量で導入した。空気供給管からは、毎分 1リットルの空気を供給した。この空気を混合させた改 質ガスを、中に水を流通させた熱交換器7で100℃ま で低下させ、触媒体1で反応させた。触媒体1の下流側 は加熱用ヒーター8を用いて、150℃となるように設 定した。触媒体1の温度分布を測定すると、上流部から 下流部にかけて、ほぼ直線的に温度が上昇していた。触 媒体1通過後の改質ガス出口10から排出される改質ガ スの組成をガスクロマトグラフィで測定したととろ、一 酸化炭素濃度は5ppmであった。また、熱交換器7の 中を流れる水の流量を変え、改質ガス温度を90℃、8 0℃と変化させたととろ、一酸化炭素濃度はそれぞれ6 ppm、9ppmとなった。また、加熱ヒーター8の設

定温度を変え、触媒体1下流部の温度を140℃、16 0℃にしたところ、一酸化炭素濃度はそれぞれ4 pp m、9ppmとなった。

【0048】(実施例2)実施例1で作製した触媒体を 図3に示す反応室18内に設置し、改質ガスを改質ガス 入口12より導入した。改質ガス入口12での改質ガス 温度を測定したところ、200℃であった。熱交換用フ ィン20を通じて加熱された触媒体11下流部の温度を 測定したところ、150℃であった。熱交換器17で改 質ガスを100℃まで低下させ、触媒体11で反応させ 10 たところ、一酸化炭素濃度は5ppmであった。

【0049】(実施例3)図4に示すように、直径10 0mm、長さ100mmのコージェライトハニカムの中 心に直径80mmの穴をくりぬいたものに、実施例1と 同じく触媒をコーティングし、触媒体21を作製した。 熱交換用フィン30を通じて加熱された触媒体11下流 部の温度を測定したととろ、150℃であった。熱交換 器27で改質ガスを100℃まで低下させ、触媒体21 で反応させたところ、一酸化炭素濃度は4ppmであっ

【0050】(実施例4)白金を担持したモルデナイト を直径50mm、長さ50mmのコージェライトハニカ ムにコーティングして第一触媒体31、白金を担持した アルミナを直径50mm、長さ50mmのコージェライ トハニカムにコーティングして第二触媒体32をそれぞ れ作製した。との第一触媒体31、第二触媒体32をそ れぞれ図5に示すように反応室40内に設置した。改質 ガスは熱交換器38で140℃まで冷却し、第二触媒体 32の下流部を160℃になるように加熱用ヒーター3 9で制御した。第一触媒体31の下流部の温度を測定す ると150℃であった。改質ガス出口41の一酸化炭素 濃度を測定したところ、1ppmであった。

【0051】(実施例5)白金を担持したモルデナイト を直径50mm、長さ50mmのコージェライトハニカ ムにコーティングして第一触媒体51、白金を担持した アルミナを直径50mm、長さ50mmのコージェライ トハニカムにコーティングして第二触媒体52をそれぞ れ作製した。との第一触媒体51、第二触媒体52をそ れぞれ図7に示すように反応室62内に設置した。改質 ガスは熱交換器60で150℃まで冷却し、第二触媒体 40 52の下流部を130℃になるように加熱用ヒーター6 1で制御した。第一触媒体51の下流部の温度は測定す ると140℃、第二触媒体上流部の温度は100℃であ った。改質ガス出口63の一酸化炭素濃度を測定したと とろ、2ppmであった。

【0052】(比較例1)実施例1において、加熱ヒー ター8を取り去り、同じく改質ガスを改質ガス入口2よ り導入した。熱交換器7によって改質ガス温度を100 ℃まで低下させ、触媒体1で反応させた。触媒体1の温 度分布を測定したととろ、上流部が100℃で下流に行 50 54 第一空気供給管

くに従って直線的に温度が低下し、最下流部温度は90 °Cであった。触媒体1通過後の改質ガス出□10から排 出される改質ガスの組成をガスクロマトグラフィで測定 したところ、2000ppmであった。また、熱交換器 7の中を流れる水の流量を変え、改質ガス温度を90 ℃、110℃、120℃と変化させたところ、一酸化炭 素濃度はそれぞれ5000ppm、200ppm、50 Oppmとなった。

【0053】(比較例2)実施例5において、加熱用ヒ ーター61を取り外したところ、第一触媒体51の下流 部の温度は測定すると140℃、第二触媒体52上流部 の温度は100℃、第二触媒体52下流部の温度は90 ℃であった。改質ガス出口63の一酸化炭素濃度を測定 したところ、500ppmであった。

[0054]

(6)

【発明の効果】以上述べたところから明らかなように、 本発明によると、一酸化炭素選択酸化触媒を安定して動 作させることができるとともに、温度制御が著しく容易 になる。

#### 20 【図面の簡単な説明】

【図1】本発明の第1の実施の形態である水素精製装置 の断面構成を示した図

【図2】本発明の第1の実施の形態である水素精製装置 における一酸化炭素選択酸化触媒の作動温度と触媒通過 後の一酸化炭素濃度の関係を示した図

【図3】本発明の第2の実施の形態である水素精製装置 の断面構成を示した図

【図4】本発明の第3の実施の形態である水素精製装置 の断面構成を示した図

【図5】本発明の第4の実施の形態である水素精製装置 の断面構成を示した図

【図6】本発明の第4の実施の形態である水素精製装置 における高温用触媒と低温用触媒の作動特性を示した図 【図7】本発明の第5の実施の形態である水素精製装置 の断面構成を示した図

#### 【符号の説明】

1, 11, 21 触媒体

2, 12, 22, 33, 53 改質ガス入口

3, 13, 23, 34 空気供給管

4, 14, 24, 35 空気流量制御弁

5, 15, 25, 36, 58 冷却水供給管

6, 16, 26, 37, 59 冷却水量制御弁

7, 17, 27, 38, 60 熱交換器

8,39,61 加熱用ヒーター

9, 18, 28, 40, 62 反応室

10, 19, 29, 41, 63 改質ガス出口

20,30 熱交換用フィン

31,51 第一触媒体

32,52 第二触媒体

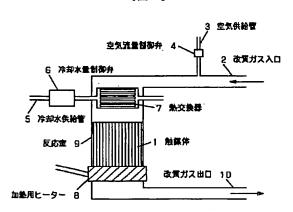
11

5 5 第二空気供給管5 6 空気流量第一制御弁

\* 57 空気流量第二制御弁

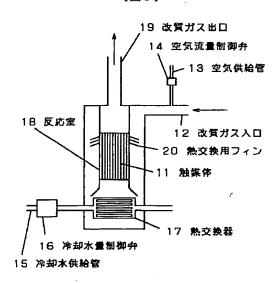
\*

【図1】

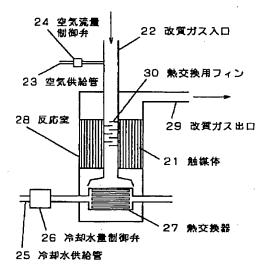


■ 【図2】

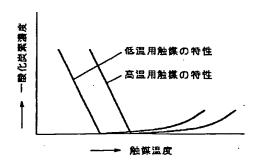
【図3】



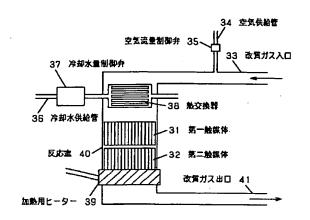
【図4】



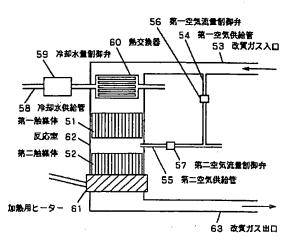
【図6】



【図5】



【図7】



フロントページの続き

(72)発明者 鵜飼 邦弘 大阪府門真市大字門真1006番地 松下電器 産業株式会社内 (72)発明者 本田 公康 大阪府門真市大字門真1006番地 松下電器 産業株式会社内 Fターム(参考) 4G040 FA04 FB04 FC07 FE03 4G069 AA03 CA07 CC17 EA18 EB07 EB10